http://www19.ipdl.ncipi.go.jp/PA1/result/detail/main/wAAAnGaairUAS0202...

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

6-W2170-07

62-029557

(43)Date of publication of application: 07.02.1987

C07C 91/44

(51)Int.CI.

C07C 93/14

C07C 93/26

C07C121/78

C07C149/42

(21)Application number: 60-168175

(22)Date of filing:

29.07.1985

(71)Applicant:

(72)Inventor:

OTSUKA PHARMACEUT FACTORY INC

HASHIMOTO KINJI

дото кіуото

KANAI KENICHI TSUDA YOSHIAKI

(54) DILOWER ALKYLPHENOL DERIVATIVE

(57)Abstract:

and phenylthio, etc.; R2 and R3 are lower alkyl). substituent groups selected from halogen, carboxyl, OH, amino, lower alkylthio NEW MATERIAL: A compound expressed by formula I (R1 is phenyl having 1W3

EXAMPLE: 4-(4-Fluorophenylamno)-2,6-di-tert-butylphenol.

on biosynthesis of prostaglandin and hypolipemic action, etc. antihyperlipemic agent, etc., and exhibiting blocking action and regulating action agent, analgesic agent, diuretic agent, antithrombotic agent, hypotensive agent USE: Useful as an anti-inflammatory agent antirheumatic agent, antiallergic

presence of a catalyst, e.g. BF3.Et2O, at 30W200°C to give a compound hydrosulfite added thereto to afford the aimed compound expressed by formula expressed by formula III, which is then reduced with an aqueous solution of a condensed with an aniline derivative expressed by the formula R1NH2 in the PREPARATION: A benzoquinone derivative expressed by formula II is

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

ຸງ ວ ວ

⑲ 日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

⑩公開特許公報(A)

昭62-29557

@Int _. Cl _. ⁴	識別記号	厅内整理番号		❸公開	昭和62年(198	7)2月7日
C 07 C 91/44 93/14 93/26 121/78 149/42		7162-4H 7162-4H 7162-4H 7451-4H 7188-4H	審査請求	未請求	発明の数	•	
			田里明小	不明不	完明の数	1	(全10頁)

ジ低級アルキルフェノール誘導体

> ②符 願 昭60-168175

23出 願 昭60(1985)7月29日

砂発 橋 本 謹 治 鳴門市撫養町北浜宇宮の東21番地の9 明者 後 藤 濱 人 鳴門市瀬戸町明神字馬越57 @発 明 者. 金 井 健 鳴門市大津町吉永62の6 四発 明 津 \blacksquare 嘉 章

阿南市新野町馬場76 创出 鳴門市撫養町立岩字芥原115

株式会社 大塚製薬工

邳代 理 弁理士 三枝 英二 外2名

ジ低极アルキルフェノール誘導体 発明の名称 特許請求の範囲

一般式

(式中R)はハロゲン原子、カルボキシル基、 水砂基、アミノ 苺 、シアノ 基 、 低极アルキル 基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アル キル基、低級アルコキシカルポニル低級アル キル基、カルボキシ低級アルキル基、ハロゲ ノ直換低級アルキル基、低級アルキルカルボ ニル苺、低級アルキルチオ荟及びフェニルチ オ基から選ばれる盟換基の1~3個を有する フェニル基を示す。R2及びR3は各々同一 又は異なつて低极アルキル益を示す。) で表わされるシ低級アルキルフェノール誘導体

及びその塩。

発明の詳細な説明

産業上の利用分野

本発明は、新規なジ低級アルキルフェノール誘 準体及びその塩に関する。

従来の技術

本発明のジ低級アルキルフェノール誘導体は、 文献未収の新規化合物である。

発明が解決しようとする問題点

本発明は、後記するように医薬品として有用な 化合物を提供することを目的とする。

固囲点を解決するための手段

本発明によれば、下記一般式(1)で表わされ る化合物が提供される。

〔式中R」はハロゲン原子、カルポキシル基、

水酸基、アミノ基、シアノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキル基、カルボニル低級アルキル基、カルボキシ低級アルキル基、ハロゲノ関鉄低級アルキル基、低級アルキルカルボニル が、低級アルキルチオ基及びフェニルチオ基から選ばれる
は数量の1~3個を有するフェニル基を示す。
R2及びR3は各々同一又は異なつて低級アルキルが表示す。)

本明細書において、低級アルキル基なる語は、 炭素数1~6の直鎖状又は分枝類状アルキル基を 指称するものであり、その負体例としては、メチ ル、エチル、プロピル、イソプロピル、プチル、 イソプチル、sec ープチル、t ープチル、ペンチ ル、ヘキシル基等を例示できる。

低級アルコキシ基なる語は、上記と同様に炭素数1~6の直線状又は分枝線状アルコキシ基を指称し、その例としては、メトキシ、エトキシ、ブロボキシ、イソプロボキシ、sec - フトキシ、t-フトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ基

カルボキシ低級アルキル M なる語の例としては、 例えばカルボキシメチル、 1 - カルボキシエチル、 2 - カルボキシエチル、 2 - カルボキシフロビル、 3 - カルボキシブロビル、 2 - カルボキシブチル、 4 - カルボキシブチル、 3 - カルボキシペンチル、 5 - カルボキシペンチル、 3 - カルボキシヘキシ ル、 5 - カルボキシヘキシル、 6 - カルボキシヘ 箸を例示できる。

ハロゲン原子には、弗素、塩素、臭素及び 氏素 原子が包含される。

低級アルコキシカルポニル低級アルキル **基**なる 語の例としては、例えばメトキシカルポニ ルメチ ル、エトキシカルポニルメチル、プロポキ シカル

キシル基等を例示できる。

ハロゲノ種換低极アルキル基なる語の具体例と しては、例えばフルオロメチル、ジフルオ ロメチ ル、トリフルオロメチル、クロロメチル、ジクロ ロメチル、トリクロロメチル、プロモメチル、ジ プロモメチル、トリプロモメチル、ヨードメチル、 ショードメチル、トリョードメチル、1- フルオ ロエチル、2-フルオロエチル、1,2- ジフル オロエチル、2.2- シフルオロエチル、1.2 - ジクロロエチル、2.2 - ジクロロエチル、2 - クロロー 2 - フルオロエチル、2 - プロ モエチ ル、2.2-シプロモエチル、2.2.2-トリ フルオロエチル、1,3-ジフルオロプロ ピル、 3.3.3-トリフルオロプロピル、3.3-ジ クロロプロピル、2.4-ジプロモプチル、4. 4 . 4 - トリプロモプチル、4 . 4 - ジフルオロ プチル、3.5-シクロロペンチル、5.5-シ フルオロペンチル、5.5.5-トリフル オロペ ンチル、6.6-ジプロモヘキシル、6.6,6 ートリフルオロヘキシル基等を例示できる。

低級アルキルカルボニル基なる語の具体例としては、例えばアセチル、エチルカルボニル、1ープロピルカルボニル、2ープチルカルボニル、1ープチルカルボニル、1ーペンチルカルボニル、2ーペンチルカルボニル、3ーペンチルカルボニル、1ーヘキシルカルボニル、2ーヘキシルカルボニル、3ーヘキシルカルボニル、3ーヘキシルカルボニル、3ーヘキシルカルボニル。3ーヘキシルカルボニル。3ーヘキシルカルボニル。3ーヘキシルカルボニル。3ーヘキシルカルボニル。3ーヘキシルカルボニルを答を例示できる。

低級アルキルチオ 基 なる 冠 の 具 体 例 として は 、 例 えばメチル チオ、 エチルチオ、 1 ー プ ロ ピルチオ、 2 ー プ チルチオ、 2 ー プ チルチオ、 1 ー ペンチルチオ、 2 ー ペンチルチオ、 1 ー ヘ キシルチオ、 2 ー ヘ キシルチオ、 3 ー ヘ キシルチオ 登 等を 例示できる。

更に、上配各基の1~3個を置換基として有するフェニル基の具体例としては、次に示す如き各基を例示することができる。

2-フルオロフエニル、3-フルオロフエニル、

2. 4. 6-トリエトキシカルポニルメチルフェ ニル、2-メトキシフェニル、3-メトキシフェ ニル、4-メトキシフェニル、2.4-ジメトキ シフェニル、2、4、6-トリメトキシフェニル、 3. 4, 5-トリメトキシフェニル、2-エトキ シフェニル、4-エトキシフェニル、2.4-ジ エトキシフエニル、2、4、6-トリエトキシフ エニル、2~カルポキシメチルフエニル、3-カ ルポキシメチルフエニル、4-カルポキシメチル フェニル、2, 4-ジカルポキシメチルフェニル、 2.4.6~トリカルポキシメチルフェニル、2 - アセチルフエニル、3 - アセチルフエニル、4 - アセチルフェニル、2. 4 - ジアセチルフェニ ル、2-(1-カルボキシエチル)フェニル、3 - (1-カルボキシエチル)フエニル、4-(1 - カルポキシエチル) フェニル、2. 4 - ジ(1 - カルポキシエチル > フェニル 、 2 - (2 - カル ポキシエチル) フエニル、3-(2-カルポキシ エチル) フェニル、4-(2-カルホキシエチル)

フェニル、2、4~ジ-(2-カルポキシェチル)

4-フルオロフェニル、2-クロロフェニル、3 - クロロフェニル、4 - クロロフエニル、2 - ブ ロモフエニル、3-プロモフエニル、4-プロモ フェニル、2-ヨードフェニル、3-ヨードフェ ニル、4-ヨードフエニル、2.4-ジフルオロ フェニル、2. 4-ジクロロフェニル、2. 4. 6-トリフルオロフエニル、2,4,6-トリク ロロフエニル、2~ヒドロキシフエニル、3~ヒ ドロキシフエニル、4-ヒドロキシフェニル、2. 4-ジヒドロキシフエニル、2.4.6-トリヒ ドロキシフェニル、2-トリフルオロメチルフェ ニル、3-トリフルオロメチルフエニル、4-ト _ リフルオロメチルフエニル、3.5- サ(トリフ ルオロメチル) フェニル、2 - カルポキシメチル フェニル、3-カルポキシメチルフェニル、4-カルポキシメチルフエニル、2.4-ジカルポキ シメチルフエニル、2-エトキシカルポニルメチ ルフエニル、3 - エトキシカルポニルメチルフェ ニル、4-エトキシカルポニルメチルフェニル、 2. 4-ジェトキシカルポニルメチルフェニル、

フェニル、2-メチルチオフェニル、3-メチル チオフエニル、4 - メチルチオフエニル、2,4 - ジメチルチオフエニル、2.4.6-トリメチ ルチォフェニル、3.4.5-トリメチルチオフ エニル、2-アミノフエニル、3-アミノフエニ ル、4-アミノフエニル、2,4-ジアミノフエ ニル、2,4,6ートリアミノフェニル、2ーフ エニルチオフエニル、3-フェニルチオフエニル、 4-フェニルチオフェニル、2-(1-ペンチル チオ)フェニル、3-(1-ペンチルチオ)フェ ニル、4-(1-ペンチルチオ)フェニル、2, 4-ジー(1-ペンチルチオ)フェニル、2-メ チルフエニル、3 - メチルフエニル、4 - メチル フェニル、2.4-ジメチルフェニル、2.4. 6-トリメチルフエニル、2-(1-アチル)フ エニル、3-(1-プチル)フエニル、4-(1 ープチル) フェニル、2, 4-ジ(1-ブチル) フェニル、2、4、6-トリー(1-アチル)フ エニル、3-クロロ-2-ヒドロキシフェニル、 4-クロロ-2-ヒドロキシフエニル、5-クロ

ロー2-ヒドロキシフエニル、6-クロロ-2-ヒドロキシフエニル、4-クロロ-3-ヒドロキ シフエニル、5-クロロ-3-ヒドロキシフエニ ル、2-(3-カルポキシプロピル)フェニル、 3- (3-カルポキシプロピル) フェニル、4-(3-カルポキシプロピル)フェニル、2、4-ジ(3-カルポキシアロピル)フェニル、2-ヒ ドロキシー4-カルポキシメチルフェニル、2-ヒドロキシー5~カルボキシメチルフエニル、2 - ヒドロキシー 6 - カルポキシメチルフエニル、 3-ヒドロキシ-5-カルポキシメチルフェニル、 2-カルポキシフエニル、3-ガルポキシフェニ ル、4-カルボキシフエニル、3.5-ジカルボ キシフエニル、2-クロロー6-カルポキシフェ ニル、4-クロロー6-カルポキシフェニル、2 - クロロー 4 - カルポキシフェニル、3 - クロロ - 5 - カルポキシフエニル、 2 - シアノフェニル、 3-シアノフェニル、4-シアノフェニル、3. 5-ジシアノフエニル、2,4,6-トリシアノ フエニル、4-メチル-2-カルポキシフェニル、

6-メチル-2-カルポキシフェニル、2-メチ ルー4ーカルポキシフエニル、3-メチル -5-カルボキシフェニル、4-ヒドロキシー3 ーカル ポキシフェニル、4-ヒドロキシー2-カルポキ シフェニル、6-ヒドロキシ-2-カルポ キシフ エニル、2-ヒドロキシメチルフェニル、3-ヒ ドロキシメチルフェニル、4 - ヒドロキシメチル フェニル、2,6-ジ(ヒドロキシメチル)フェ ニル、2.4.6~トリ(ヒドロキシメチル)フ エニル、2-(2-ヒドロキシエチル)フ エニル、 3-(2-ヒドロキシエチル)フエニル、4-(2-ヒドロキシエチル)フエニル、3. 5 - ジ (2-ヒドロキシエチル)フエニル、2- (1-ヒドロキシエチル) フエニル、3-(1-ヒドロ キシエチル) フェニル、4-(1-ヒドロ キシェ チル) フェニル、2、4ージ(1ーヒドロ キシェ チル) フエニル、2、4、6-トリ(1-ヒドロ キシエチル) フエニル、2-(3-ヒドロ キシブ ロビル) フェニル、3-(3-ヒドロキシ プロビ ル) フェニル、4-(3-ヒドロキシプロピル)

フエニル、3.5~シ(3~ヒドロキシアロピル) フエニル、2.4-シ(3~ヒドロキシアロピル) フエニル、2-(4-ヒドロキシブチル)フエニ ル、3-(4-ヒドロキシアチル)フェニル、4 - (4-ヒドロキシプチル)フェニル、2:, 4-シ(4-ヒドロキシブチル)フェニル、2-(1 - ヒドロキシィソプロピル)フエニル、3 - (1 - ヒドロキシイソプロピル) フェニル、4 - (1 - ヒドロキシィソプロピル) フエニル、2, 6-ジ(1~ヒドロキシイソプロピル)フェニル、2 -クロロー6-ヒドロキシメチルフェニル、3-クロロー6ーヒドロキシメチルフエニル、4ーク ロロー6-ヒドロキシメチルフエニル、2-クロ ロー4ーヒドロキシメチルフェニル、2ークロロ - 5 - ヒドロキシメチルフェニル、2 - ヒドロキ シー4-(2-ヒドロキシエチル)フェニル、2 -ヒドロキシ-5-(2-ヒドロキシエチル)フ エニル、2-ヒドロキシー6-(2-ヒドロキシ エチル) フェニル、3 - ヒドロキシ-5 - (2 -ヒドロキシエチル) フェニル、6-メチルー2-

(ヒドロキシメチル) フェニル、5-メチル-2 - (ヒドロキシメチル) フェニル、4-メ チルー 2- (ヒドロキシメチル) フェニル、2-メチル - 4- (ヒドロキシメチル) フェニル 2 答。

本発明の上記一般式(1)で扱わされる 化合物 及びその塩は、アロスタグランジン生合成 の 遠断 作用や 簡節作用及 び 随気 低下作用を有し、 動物、 とりわけ 哺乳動物 に対して、 抗炎症、 抗リ ウマチ 、 抗アレルギー、 鎮痛、 利尿、 血小板 凝集阻 止、 れ は 、 抗炎症剤、 抗リウマチ剤、 抗アレルギー剤、 鎮痛剤、 利尿剤、 抗血栓剤、 降圧剤及び抗高酯 血症剤 等の医薬として有用である。

本発明化合物は、例えば下記各反応工程式に示す方法により製造することができる。

〈反応工程式-1〉

$$\begin{bmatrix}
0 - \bigvee_{R^2}^{R^2} N - R & \downarrow \\
R^2 & \downarrow \\
R^3
\end{bmatrix}$$

$$\begin{array}{c}
1 \\
1
\end{array}$$

(式中R'、R'及びR'は前記に同じ。) 反応工程式 - 1 によれば、ペンゾキノン誘導体 (2)とアニリン誘導体(3)との総合反応及び これに引続く選元操作により、本発明化合物(1) を収得できる。

上記各反応により得られる本発明化合物(1)は、慣用される分離手段、例えば溶媒抽出、再結晶、カラムクロマトグラフィー等により容易に単離、精製することができる。

また、本発明化合物(1)は、これに適当な砂性化合物を付加反応させることにより、医薬的に許容される酸付加塩とすることができ、本発明はかかる酸付加塩をも包含する。上配酸付加塩を形成し得る酸性化合物としては、例えば塩酸、硫酸、リン酸、臭化水素酸等の無應酸及びシュウ酸、マ

ドロフラン (T H F) 、エーテル、ジオキサン、 クロロホルム、1、2 - ジクロロエタン、ペンゼン、トルエン、キシレン等の適当な溶媒中、約 3 0 ~ 2 0 0 ℃の過度範囲で実施される。

上記により得られる化合物(4)は、これを反応系内より単離することなく、引続く選元反応に供することができるが、勿論単離してもよい。

遠元反応は、通常の方法に従い、例えば上記反応生成物を水中に移し、2~50倍モル最のハイドロサルファイト(Na2S2元反応は、化合物(4)の有するR¹基の最終基の種類に応じて、例えば酢酸中で亜鉛末を用いる方法で、酢酸エチル、アルコール、THF、水等の溶解中でパラジウムー炭素やPtO2を触媒として接触水透する方法等によつても実施することができる。

更に本発明化合物(1)においてR 「 がヒドロ キシ低极アルキル基を有するフェニル基である化 合物は、上記方法に従い得られるR 「 がカルポキ シ低級アルキル基を有するフェニル基又は低級ア

実 施 例

以下、本発明を更に詳しく説明するため実施例を挙げる。

支施例 1

4- (4-フルオロフエニルアミノ) - 2.

6-ジーt-プチルフェノールの製造

2.6-ジーt - ブチル-1.4-ベンソキノン2.2g 及びp - フルオロアニリン3.3g を、THF60 mに溶解し、これにBFs・Et20の0.3mを加え6時間選症した。冷核、水50mを加え、次いでNa2S20.20gの水

150 mara を 、 を は下に 加え、 反応 混合物 の 赤 色が 消失する まで 的 15分 ma、 境 坪 を 続 けた。 そ の 後、 水 に 移し、 エチルエーテルで 抽出 し、 有 微層を 飽 和 食塩 水 で 洗 浄 し、 Mg SO』で 乾燥 して 得 られる 粗 生 成 物 を 、 カラム クロマトグラフィー (EL2 O: ヘキサン ~ 1: 10) で 移 製 して、目的 化合物 20 を 得 た。

拇られた化合物の物性は、第1表にNo.1 として示す。

実施例2~23

実施例1と同様にして、第1表に示す化合物 No.2~11を製造した。

また、同様にして化合物 N o. 1 2 ~ 2 3 の 辺 館 ペースを 製造し、 之等に それ ぞれ 4 N の 塩酸 / 酢 酸エチルを加えて、 塩酸 塩の 形態の 目的化合物の それぞれを 得た。

得られた各化合物の物性を第1数に示す。 実施例24

4 - (3 - カルポキシフエニルアミノ) - 2 。 6 - ジーt - アチルフエノールの製造

4 - (3 - ヒドロキシメチルフエニルアミノ) - 2 . 6 - ジーt - アチルフエノール・塩酸 塩の製造

数化合物の物性を化合物 N o. 3 1 として第 1 表に示す。

夹旋例32~40

実施例31と同様の操作により、第1数に示す

得られた化合物の物性を、第1要に化合物No. 2.4 として示す。

实施例25~30

実施例24と同様にして、第1表に化合物No. 25~29として示す各化合物を得た。

また、同様にして化合物 N o . 3 O の遊離 ベースを製造し、これに 4 N 塩酸/酢酸エチルを 加えて、塩酸塩の形態の目的化合物を得た。

化合物 N 0.3 2 ~ 4 0 を 得た。 実施 関 4 1

4 - (3 - α - メチルヒドロキシメチルフエニルアミノ) - 2 , 6 - ジーt - フチルフエノール・塩酸塩の製造

数化合物の物性を下記第 1 表に化合物 N o. 4 1 として示す。

特開昭62-29557 (フ)

化合物		'H-NMR	融点
No.	R'		(3)
1	-⟨F	6. 80-7. 10 (4H. m) 6. 83 (2H. s), 5. 37 (1H, bs), 4. 91 (1H.s) 1. 42 (18H, s) (CDC(s)	102 i 102.5
2	C g	6. 60-7. 35 (4H. a) 7. 02 (2H. s), 5. 95 (1H. bs), 5. 04 (1H.s) 1. 43 (18H. s) (CDC2a)	114 ! 116
3	- С	6. 80-7. 18 (4H. B) 6. 74 (2H. S). 5. 50 (2H. bs). 4. 82 (1H.S) 1. 40 (18H. S) (CDC(3)	168 170
4	CF,	6. 90-7. 36 (4H. m) 6. 99 (2H, s), 5. 62 (1H. bs), 5. 02 (1H,s) 1. 43 (18H, s) (CDCfs)	81 I 81.5

	, <u></u>		
化合物		' H-NMR	点 超
No.	R¹		(3)
5	T c c	7. 40 (2H, bs), 7. 10 (2H, d, J=8, 6), 6, 96 (2H, s), 6, 82 (2H, d, J=8, 6), 5, 00 (1H, bs) 3, 54 (2H, s), 1, 42 (18H,s) (CDC@3)	180 以上
6	-COOEt	7. 11 (2H, d,J-8, 6) 6. 96 (2H, s) 6. 82 (2H, d,J-8, 6) 5. 50 (1H, bs), 4. 94 (1H,s), 4. 14 (2H, d, J-7, O), 3. 51 (2H,s) 1. 42 (18H,s), 1. 24 (3H, t, J-7, O) (CDC%)	119 120
7	-∕_>осн.	6.84(2H, s) 6.80-7.00(4H, m) 5.30(1H, bs), 4.83 (1H, s), 3.77(3H,s) 1.41(18H, s) (CDC2a)	94 1 94.5
8	С. соон	6. 66-7. 25 (4H, m) 6. 97 (2H, s), 4. 95 (1H, bs), 3. 55 (2H,s) 1. 42 (18H, s) (CDC2a)	132 133_5

化合物		' H-NMR	庶組
No.	R'		(°C)
9	O C H ₂	7. 83 (2H. d. J-8. 8) 7. 03 (2H. s) 6. 80 (2H. d. J-8. 8) 5. 90 (1H. bs), 5. 10 (1H. s), 2. 50 (3H.s) 1. 44 (18H. s) (CDC23)	176 179
10	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	7. 00-7. 52 (4H.) 7. 00 (2H. s), 5. 65 (1H. bs), 5. 00 (1H.s) 2. 55 (3H. s), 1. 43 (18H. s) (CDC@)	165 1 166
11	СН-СН ₃ СООН	7. 14 (2H, d, J-8, 0) 6. 96 (2H, s) 6. 92 (2H, d, J-8, 0) 4. 98 (1H, s) 3. 64 (1H, q, J-7, 0) 1. 46 (3H, d, J-7, 0) 1. 42 (18H, s) (CDC2 ₂)	178
1 2	SCH; (短動類)	7. 11-7. 91 (6H. a) 2. 41 (3H. s) 1. 36 (18H. s) (CDC12)	124 127 (分解)

化合物		' H-NMR	股 点:
No.	R'		(3)
13	OCH。 OCH。 OCH。	7. 98 (3H. bs) 6. 93 (2H.s) 6. 28 (2H.s) 3. 70 (6H.s) 3. 57 (3H.s) 1. 37 (18H.s) (DMSO-ds)	135 以上
14	- NH ₂ (2塩酸塩)	7. 51-7. 21 (4H. m). 7. 15 (2H. s). 1. 41 (18H, s) (CD _s OD)	225 以上
15	《少S《》 (這麼場)	7. 35 (2H, s). 7. 41-7. 11 (9H,). 1. 41 (18H, s) (CD ₃ OD)	158 1 161
16	りは一般を表しています。	7. 45-6. 65 (9H, B). 6. 85 (2H, S), 1. 35 (18H, S) (DMSO-46 - CD ₂ OD)	133

化合物		' H-NMR	融点
No.	יא	. '=:""" .	(70)
140.	- К	7. 77 (2H. bs), 7. 38	
			•
		(1H.s), 7, 18 (2H, d.	
1		J-8. 5), 6. 91 (2H,s)	136.5
	\sim	6:88 (2H. d.J=8.5)	
17	S	2. 76 (2H. t.J=6. 1)	138.5
	(ĊH₂) ₁	1.71~1.15(6H. 🛚)	
	ĊH₃	1. 37 (18H, s), O. 83	
	(塩酸塩)	(3H, t. J=6, 5)	
		(DMSO-da)	
	1	7. 04, 7. 00 (6H)	
		2. 50 (2H. bt. J-7. 0)	1
18		1. 37 (18H. s)	164
'	(CH ₂) ₃	1. 30-1. 70 (4H. »)	1
ļ ·	CH _a	0. 89 (3H. bt. J=6. 5)	166
<u> </u>	(塩砂塩)	(DMSO-4a)	' ' '
	(AGLEIAGE /	7. 26 (2H, s), 7. 21	
}	CE	(1H. dd. J=8, 5, 1, 8)	
	* الم		186
19	<i>-(</i> ′ '⟩	7. 03 (1H, d.J-1. 8)	
	\	6. 97 (1H, d, J-8. 5)	1
	ОН	1. 43 (18H. s)	188
	(塩酸塩)	(CD ₃ OD)	400
		6. 99, 6. 96 (6H. bs),	183
20	-{(_}}-CH₃	2. 21 (3H. s).	
		1. 36 (18H. s)	186
	(塩酸塩)	(DMSO-da)	(分解)

化合物		' H-NMR	京组
No.	R ¹		(27
	1	7. 45 (2H. d. J=8. 5)	
1		7. 33 (2H. d. J=8. 5)	191
21		7. 23 (2H. s)	1 1
1 .	(ĊH2)2	2. 97 (2H, t, J÷7, 1)	193
1	СООН	2. 63 (2H, t, J=6, 8)	(分解)
	(塩酸塩)	1. 41 (18H. s)	
		(CD: OD)	ł
		6. 98, 6. 94, 6. 91	
1 1	1	(6H)	
22		2. 49 (2H, bt, J=7, 5)	187
]		2. 20 (2H, bt, J=7, O)	1
	(ĊH2)a	1. 60-1. 95 (2H. a)	189
[]	соон	1. 36 (18H. s)	(分解)
	(塩酸塩)	(DMSO-da)	ţ i
		7. 32 (2H, \$)	
}	ОН	7. 30 (1H, d, J=2. O)	
	\downarrow	7. 25 (1H. dd. J=8, 1.	228.5
23	T i	2. 0)	
		7. 01 (1H. d. J-8. 1)	229.5
	ĊH₂	3. 56 (2H. 3)	(分解)
1	соон	1. 41 (18H. s)	
	(塩砂塩)	(CD, OD)	

化合物		' H-NMR	京超
No.	R'		(3)
24	Соон	7. 98 (1H, bs) 7. 57 (1H, bs) 7. 00-7. 30 (3H, a) 6. 92 (2H, s) 6. 65 (1H, bs) 1. 38 (18H, s) (DMSO-ds)	257 i 258.5 (分解)
25	соон	9. 10 (1H. bs) 8. 02 (1H. bd. J-7. 5) 7. 30 (1H. bt. J-7. 5) 7. 07 (2H. s) 6. 95 (1H. bd. J-7. 5) 6. 65 (1H. bt. J-7. 5) 5. 12 (1H. bs), 1. 45 (18H. s) (CDCl 2)	215 225 (分解)
26	соон	8. 34 (1H, bs) 7. 71 (2H, d, J=8. 8) 6. 95 (2H, s) 6. 86 (2H, d, J=8. 8) 6. 75 (1H, bs) 1. 39 (18H, s) (DMSO-ds)	242 244 (分解)

			FA .
化合物	. I	' H-NMR	融点
No.	R'		(10)
		7. 95 (1H. d. J-2. 4)	1
		7, 22 (1H. dd. J-9. 2.	
		2. 4). 7. 03 (2H. 8)	225
27	-CR	6. 88 (1H. d. J-9. 2)	以上
- '		5. 18 (1H. s) . 1. 44	
	соон	(18H.s) (CDC2)	
	COOR		
		7. 41 (2H, d, J=8. 8)	176.5
	<u></u>	7. 00 (2H. s)	170.3
28	~ > CN	6. 76 (2H. d. J-8. 8)	170 5
	\= <u>=</u> /	5.88 (1H.s), 5.13	178.5
		(1H.s), 1. 43 (18H.s)	ļ
		(CDC&a)	
		7. 80 (1H. d. J=2)	Ì
1	,	7. 12 (1H, dd, J=10.2)	İ
		7. 03 (2H, s), 6. 90	217.5
29	-√V CH₃	(1H. d. J-10), 5. 07	1 1
	\/	(1H. broad s). 2. 25	218.5
	соон	(3H.s), 1. 45 (18H.s)	(分解)
	COOR	(CDC(2)	()3.2()
	 		
		7. 56 (1H. d. J-3)	
ŀ		7. 22 (1H. dd. J-10.3)	000
30	-('\) OH		220
İ	🦳	6.85(1H.d.J=10)	
1	СООН	1.37(18H.s)	221
i i	(塩酸塩)	(DMSO-d's)	(分解)

特開昭62-29557 (9)

		' H-NMR	E4
化合物		. U - MINIK	点组
No.	R' I		(3)
		6. 70-7. 20 (4H. B)	
	7-7	6.94 (2H. s)	218
31		4.39 (2H, s)	1
	ÇH₂ OH	1.37 (18H, s)	219
	(塩酸塩)	(DMSO-d _E)	(分解)
		7.30-6.80(4H.m)	
		6.86(2H.s)	135
32	_()	4.50(2H,s)	以上
	сн₂он	1. 36 (18H, s)	(分解)
	(塩酸塩)	(DMSO-d ₆)	
	-	7. 04, 7. 02, 6. 98	
		(6H)	205
33		3. 55 (2H, t.J=7. 2)	1
	(CH2)2	2. 63 (2H. t.J=7. 2)	207
	όн	1. 37 (18H. s)	(分解)
	(塩酸塩)	(DMSO-d ₆)	
		7. 38 (4H. 5)	
1	٠,	7. 26 (2H. s.)	{
		3. 57 (2H. t. J=6. 3)	193
34		2. 77 (2H. t. J-8. 3)	1 .
٦	(CH2)3	1. 70-2. 01 (2H.)	196
	OH 'S	1. 41 (18H. s)	(分解)
	(均配塩)	'	(///////
	(199719)	(CD _a OD)	L

[a a w]		11. 11.5	
化合物		'H-NMR	融点
No.	R¹		(%)
[ļ	6. 96, 6. 93, 6. 90	
1 1	1	(6H)	
		3. 39 (2H, bt, J=7. 1)	170
35	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	2. 47 (2H, bt. J-7. 1)	1
}	(ĊH₂)₄	1. 25-1. 70 (4H. a)	171
	δн	1. 36 (18H. s)	(分解)
	(塩酸塩)	(DMSO-da)	
		6, 54-7, 16 (4H, B)	
		6. 92 (2H. s.)	176
	اليا	3. 57 (2H. t. J=7. 0)	1 1
36	(ČH2)2	2. 62 (2H. t. J=7. 0)	179
130	OH OH	1. 37 (18H. s)	(分解)
	(塩酸塩)	(DMSO-d a)	(73 847
 	(1/2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2	7. 05 (2H, d. J=8, O)	
1			
	,	6. 88 (2H, d, J=8, O)	
1		6. 93 (2H. s)	187
37		2. 23-3. 57 (2H. ·)	
1	Y	2. 50-2. 80 (1H. ■)	188
1	ÇH−CH₃	1.36(18H.s)	(分解)
	ĊH₂ OH	1. 14 (3H. d , J-7. O)	
L	(塩酸塩)	(DMSO-4 .)	· ·
		6.83-7.27(3H.)	
	-()- Ce	6.83(2H.s)	98
38	\ >= /	4. 48 (2H, s)	1
1	СН₂ ОН	1.36(18H.s)	105
1	(塩酸塩)	(DMSO-d s)	

化合物		¹ H-NMR	京超
No.	R'		(3)
	ÓН	7. 31 (2H. s)	
1		7. 18-7. 25 (2H. a)	
1		6.96(1H.d.J=8.8)	145
39	Ϋ́	3.70(2H.d.J=6.6)	以上
	(CH ₂) ₂	2. 75 (2H, d, J=6. 6)	(分解)
1	ОН	1. 41 (18H. s)	
i	(塩酸塩)	(CD, OD)	
		6.69-7.17(3H. a)	
1		6.80(2H, s)	
40	-(\)_CH ₃	4.45(2H.5)	133
1	\ 	2. 22 (3H, s)	以上
1	CH₂ OH	1.36(18H.s)	(分解)
<u></u>	(塩酸塩)	(DMSO-4 6)	
		6.63-7.17(4H.a)	
	T. 1	6. 92 (2H, s)	}
41		4.60(1H.q.J=6.5)	167
	Сн−он	1. 37 (18H. s)	1
	ĊH₃	1. 28 (3H, d, J=6. 5)	168
L	(垃圾塩)	(DMSO-da)	(分解)

(以上)

手 続 補 正 贄(自発)

昭和60 年 9 月 11 日

特許庁長官 字 賀 道 郎 服

Ž

1. 事件の表示 四和60 年 特 許 節 a

国 取第 1 6 8 1 7 5 号

- 2. 発明の名称 ・ ジに級アルキルフェノール誘導体
- 3. 補正をする者

事件との関係 特許出題人

株式会社 大塚 初期 工場



4. 代 理 人

大阪市東区平野町 2 の10 沢の色ビル 頃話06-203-0941(代)

(6521) 弁理士 三 右

枝 英



- 5. 補正命令の日付 自 発
- 6. 雑正により増加する発明の数 カー1.
- 福正の対象 明細書中「発明の詳細な説明」の項
- 8. 補正の内容

別紙祭附の通り

方式 (雪

瀬正の内容

(1) 明細智第32頁に記載の第1扱中化合物系 36の R¹ の項の記載を次の通り訂正する。

> (CH₂)₂ OH

> > (以上)